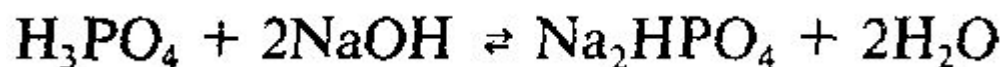
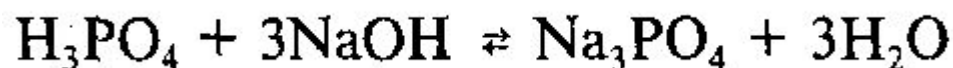


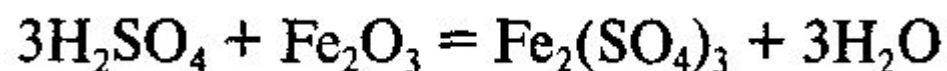


Изменение цвета индикаторов в растворах кислот

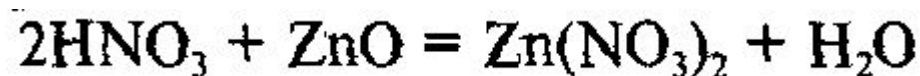
Индикатор	Цвет индикатора	Цвет индикатора в растворах кислот (pH < 7)
Лакмус	Фиолетовый	Красный
Метилоранж	Оранжевый	Красный
Фенолфталеин	Бесцветный	Бесцветный



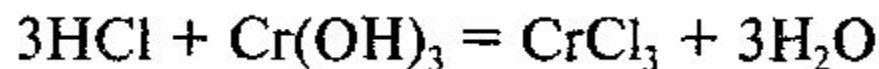
Кислота + Основной оксид = Соль + H₂O



Кислота + Амфотерный оксид = Соль + H₂O

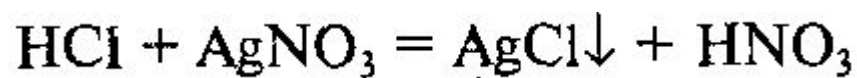


Кислота + Амфотерный гидроксид = Соль + H₂O



6. Кислоты взаимодействуют с некоторыми нормальными солями с образованием новой соли и новой кислоты. Эти реакции возможны в том случае, если в результате их образуется нерастворимая соль или более слабая кислота, чем исходная.

Кислота + Соль = Соль + Кислота



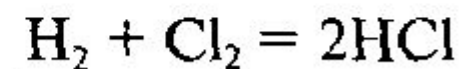
C 259

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Cr, Fe, Ni, Pb, H, Cu,
Ag, Hg, Pt, Au

Получение кислот

Неметалл + H₂ = Водородное соединение неметалла,

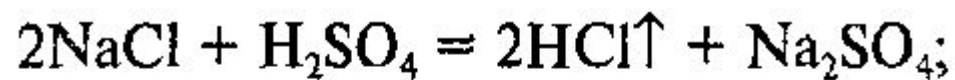
где неметаллы: F₂, Cl₂, Br₂, I₂, S, Se.



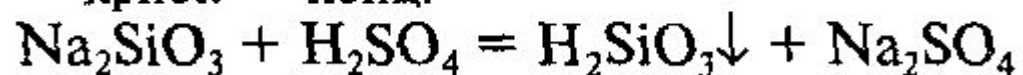
Кислотный оксид + H₂O = Оксокислота



Соль + Кислота = Соль + Кислота



крист. конц.

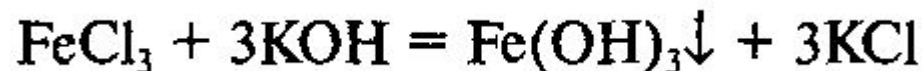
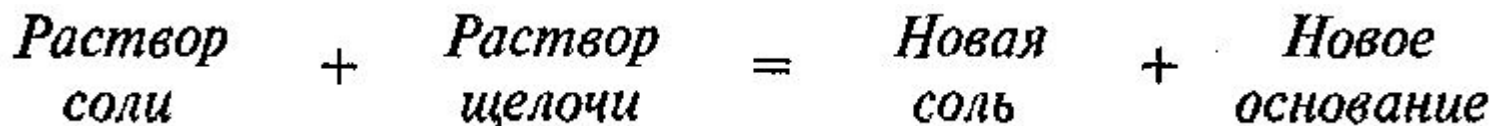
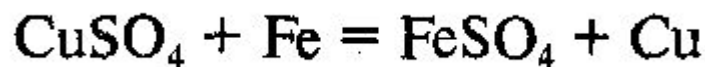


Соли, их свойства и получение.

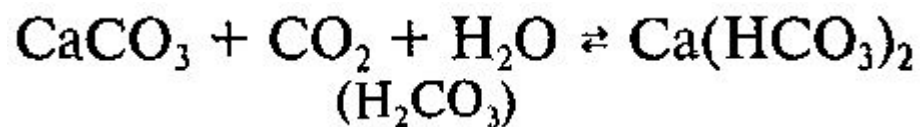
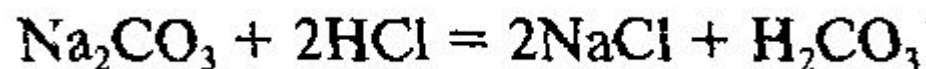
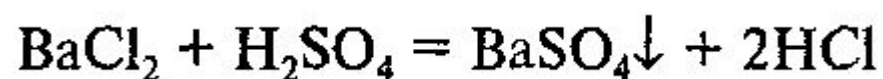


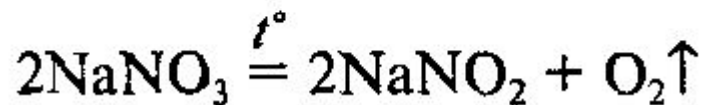
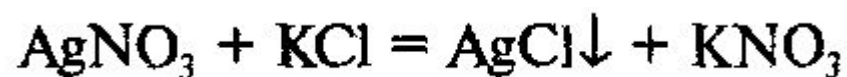
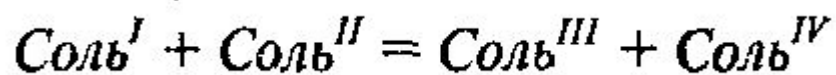


где $\text{Me}(1)$ — более активный металл, чем $\text{Me}(2)$.

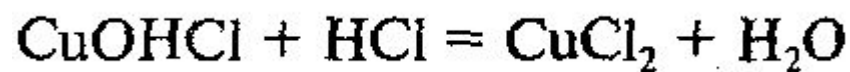


Соль + Кислота = Соль + Кислота

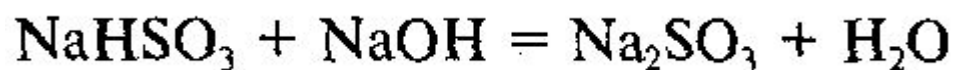




Основная соль + Кислота = Средняя соль + H₂O

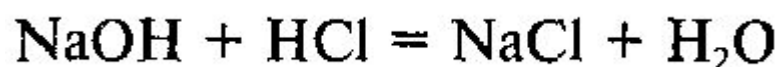


*Кислая соль + Растворимое основание (щелочь) =
= Средняя соль + H₂O*

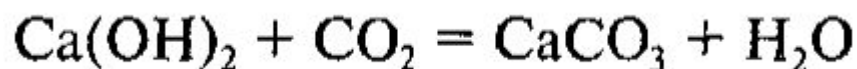


Получение солей

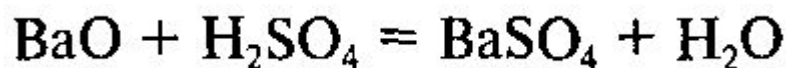
Основание + Кислота = Соль + Вода



Основание + Кислотный оксид = Соль + Вода



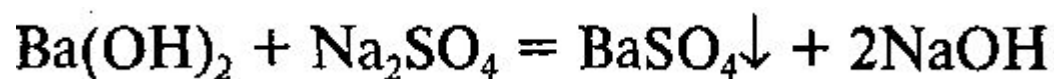
Основный оксид + Кислота = Соль + Вода



Основный оксид + Кислотный оксид = Соль



Раствор щелочи + Раствор соли = Соль + Основание



Соль + Кислота = Соль + Кислота